11 Veröffentlichungsnummer:

0 141 317

**A2** 

(12)

# **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(21) Anmeldenummer: 84112283.1

22 Anmeldetag: 12.10.84

(5) Int. Cl.4: C 07 D 487/04 A 01 N 43/90

//(C07D487/04, 249:00, 239:00), (C07D487/04, 239:00, 231:00)

- 30 Prioritāt: 21.10.83 DE 3338292
- (43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 15.05.85 Patentblatt 85/20
- Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LI NL SE
- (7) Anmelder: BASF Aktiengesellschaft Carl-Bosch-Stresse 38 D-6700 Ludwigshafen(DE)
- Perfinder: Elcken, Karl, Dr. Am Huettenwingert 12 D-6706 Wachenheim(DE)
- (2) Erfinder: Graf, Hermann, Dr. Ginsterstrasse 15 D-6704 Mutterstadt(DE)

(2) Erfinder: Gramlich, Walter, Dr. Auf der Höhe 11 D-6803 Edingen-Neckarhausen(DE)

- (2) Erfinder: Sauter, Hubert, Dr. Neckarpromenade D-6800 Mannheim 1(DE)
- (7) Erfinder: Rentzea, Costin, Dr. Richard-Kuhn-Strasse 1-3 D-6900 Heidelberg(DE)
- (2) Erfinder: Pommer, Ernst-Heinrich, Dr. Berliner Platz 7 D-6703 Limburgerhof(DE)
- (72) Erfinder: Ammermann, Eberhard, Dr. Sachsenstrasse 3 D-6700 Ludwigshafen(DE)
- (5) 7-Amino-azolo1,5-a-pyrimidine und diese enthaltende Fungizide.
- 57 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidine der Formel

worin

141

R¹ Alkyl oder Arylalkyl,

R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl,

A ein Stickstoffetom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei

R<sup>4</sup> die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat und diese enthaltende Fungizide.

# 7-Amino-azolo[1,5-a ]-pyrimidine und diese enthaltende Fungizide

Die vorliegende Erfindung betrifft neue 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidine, 05 Verfahren zu ihrer Herstellung und diese enthaltende Fungizide.

Es ist bekannt, daß 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidine pharmakologische Eigenschaften besitzen (FR-PS 2 448 542; DD-PS 99 794; DD-PS 55 956; J. pharm. Soc. Japan 84 (1964), S. 1113 bis 1118).

Es wurde nun gefunden, daß neue 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidine der Formel

10

20

Worin

- R<sup>1</sup> gegebenenfalls durch Alkoxi oder Halogen substituiertes Alkyl oder im Aryl gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxi oder Halogen substituiertes Arylalkyl
  - R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl
  - A ein Stickstoffatom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei
  - R4 die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat,
- 30 eine gute fungizide Wirkung, insbesondere gegen Phycomyceten, haben.

Unter den Resten R<sup>1</sup> sind beispielsweise gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder C<sub>1</sub>- bis C<sub>18</sub>-Alkoxi substituiertes C<sub>4</sub>- bis C<sub>18</sub>-Alkyl, z.B. C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>8</sub>-Alkyl, Arylalkyl mit 1 bis 12 Kohlen-stoffatomen in den Alkylteilen, z.B. Benzyl, p-Butylbenzyl, 3-Phenylpropyl, welche im Arylteil durch C<sub>1</sub>- bis C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxi, Fluor, Chlor oder Brom substituiert sein können, zu verstehen.

Unter den Resten R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> ist beispielsweise Wasserstoff oder C<sub>1</sub>
40 bis C<sub>4</sub>-Alkyl (z.B. Methyl) zu verstehen. Darüber hinaus kann R<sup>4</sup> beispielsweise Chlor oder Brom bedeuten.

Unter Alkyl oder Alkyl einer Alkoxigruppe ist je nach Zahl der angegebenen Kohlenstoffatomen Methyl, Ethyl, Propyl, Butyl, Pentyl, Hexyl, Heptyl, Octyl, Nonyl, Decyl, Undecyl, Dodecyl, Tridecyl, Tetradecyl, Pentadecyl, Hexadecyl, Heptadecyl oder Octadecyl und ihre Isomeren zu verstehen.

Es wurde ferner gefunden, daß man 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidine der Formel I erhält, indem man einen substituierten ß-Ketoester der Formel II

10 OR<sup>5</sup>

$$R^1 \longrightarrow 0R^5$$

$$R^2$$
11.

in der  $\mathbb{R}^1$  und  $\mathbb{R}^2$  die oben genannten Bedeutungen haben und  $\mathbb{R}^5$  für einen niederen Alkylrest steht, mit einem Aminozol der Formel III

 $H_2N = \begin{pmatrix} A & A \\ & & \\$ 

25 in welcher A,  $\mathbb{R}^3$  und  $\mathbb{R}^4$  die oben angegebenen Bedeutungen haben, zu Kondensationsprodukten der Formel  $\mathbb{V}$ 

30  $R^{1} \longrightarrow N \longrightarrow R^{3}$ 

in welcher R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und A die oben angegebenen Bedeutungen haben, um-35 setzt und diese Kondensationsprodukte der Formel V nach Halogenierung der Hydroxigruppe mit Ammoniak umsetzt.

Die B-Ketoester können hergestellt werden wie in Organic Synthesis Coll. Vol. 1, S. 248 beschrieben.

Die Umsetzung der substituierten 8-Ketoester der Formel II mit den Aminozolen der Formel III kann in Gegenwart oder Abwesenheit von Lösungsmitteln durchgeführt werden. Vorteilhaft ist es, solche Lösungsmittel zu verwenden, gegenüber denen die Einsatzstoffe weitgehend inert sind und in denen sie ganz oder teilweise löslich sind. Als Lösungsmittel kommen insbesondere Alkohole wie Ethanol, Propanole, Butanole, Glykole oder Glykolmonoether, Diethylenglykole oder deren Monoether, Amide wie Dimethylformamid, Dibutylformamid, N,N-Dimethylacetamid, niedere Alkansäuren wie Ameisensäure, Essigsäure, Propionsäure und Mischungen dieser Lösungsmittel mit Wasser in Frage. Die Umsetzungstemperaturen liegen zwischen 50 und 300°C, vorzugsweise bei 50 bis 150°C, wenn in Lösung gearbeitet wird.

10

Die so erhaltenen Kondensationsprodukte der Formel V fallen aus den Reaktionslösungen meist in reiner Form aus und werden nach dem Waschen mit dem gleichen Lösungsmittel oder mit Wasser und anschließendem Trocknen mit Halogenierungsmitteln, insbesondere Chlorierungsmitteln, wie Phosphorchloriden, vorzugsweise Phosphoroxitrichlorid, bei 50°C bis 150°C vorzugsweise in überschüssigem Phosphoroxitrichlorid bei Rückflußtemperatur chloriert. Nach dem Verdampfen des überschüssigen Phosphoroxitrichlorids wird der Rückstand mit Eiswasser gegebenenfalls unter Zusatz eines mit Wasser nicht mischbaren Lösungsmittels behandelt. Das aus der getrockneten organischen Phase gegebenenfalls nach Verdampfung des inerten Lösungsmittels isolierte Chlorierungsprodukt ist meist sehr rein und wird anschließend mit Ammoniak in inerten Lösungsmitteln bei 100°C bis 200°C zu den neuen 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidinen umgesetzt. Die Reaktion wird vorzugsweise mit 1- bis 10-molarem Überschuß an Ammoniak unter Druck von 1 bis 100 bar durchgeführt.

Die neuen 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidine werden gegebenenfalls nach Verdampfen des Lösungsmittels durch Anteigen mit Wasser als kristalline, meist sehr reine Verbindungen isoliert.

30

Es wurde ferner gefunden, daß man 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidine der Formel I erhält, indem man substituierte Benzylcyanide der Formel

$$\begin{array}{c} R^{1}\text{-CH-CN} \\ C=0 \\ R^{2} \end{array}$$

40 in welcher R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, mit Aminoazolen der Formel III.

O.Z. 0050/36770

os 
$$H_2N \longrightarrow N$$
 III,

in welcher A, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, umsetzt.

Die Umsetzung kann in Gegenwart oder Abwesenheit von Lösungsmitteln durchgeführt werden. Vorteilhaft ist es, solche Lösungsmittel zu verwenden, gegenüber denen die Einsatzstoffe weitgehend inert sind und in denen sie ganz oder teilweise löslich sind. Als Lösungsmittel kommen insbesondere

15 Alkohole wie Ethanol, Propanole, Butanole, Glykole oder Glykolmonoether, Diethylenglykole oder deren Monoether, Amide wie Dimethylformamid, Diethylformamid, Dibutylformamid, N,N-Dimethylacetamid, niedere Alkansäuren wie Ameisensäure, Essigsäure, Propionsäure und Mischungen dieser Lösungsmittel mit Wasser in Frage. Die Umsetzungstemperaturen liegen zwischen 50 und 300°C, vorzugsweise bei 50 bis 150°C, wenn in Lösung gearbeitet wird.

Die neuen 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidine werden gegebenenfalls nach Verdampfen des Lösungsmittels oder Verdümnen mit Wasser als kristalline, meist sehr reine Verbindungen isoliert. Bei Verwendung von niederen Alkansäuren als Lösungsmittel ist es zweckmäßig, gegebenenfalls nach teil-weisem Verdampfen der Alkansäure, die Reste der Alkansäure durch Zugabe von wäßrigem Alkali zu neutralisieren, wobei die neuen 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidine meist in sehr reiner Form auskristallisieren.

30 Die für die Herstellung der 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidine benötigten substituierten Alkylcyanide der Formel

sind teilweise bekannt oder können nach bekannten Methoden aus Alkylcyani40 den und Carbonsäureestern mit starken Basen, z.B. Alkalihydriden, Alkaliamiden oder Metallalkylen, hergestellt werden (J. Amer. Chem. Soc. 73,
(1951), S. 3766).

Allgemeine Herstellungsvorschriften für die substituierten Alkylcyanide der Formel VI

1,5 Mol Natriumhydrid wird in 1 1 Toluol eingetragen und anschließend
1,0 Mol eines Alkylcyanids und dann 2,0 Mol eines Carbonsäureesters unter Rühren zugetropft, wobei die Temperatur auf 40 bis 50°C ansteigt.
Nach 2stündigem Nachrühren bei 75 bis 80°C wird abgekühlt und mit 2 1
Wasser versetzt. Aus der wäßrigen Phase isoliert man nach zweimaligem
Waschen mit 0,2 1 Toluol durch Ansäuern mit halbkonzentrierter (etwa
50 Gew.Z) Schwefelsäure auf pH 2 das substituierte Alkylcyanid der
Formel VI.

#### Beispiele

- 15 1. Herstellung von 7-Amino-2,5-dimethyl-6-n-octyl-pyrazolo[1,5-a]-pyrimidin (Verbindung 2)
  - a) 7-Hydroxi-2,5-dimethyl-6-n-octylpyrazolo[1,5-a]-pyrimidin
    200 g 2-n-Octylacetessigsäuremethylester und 94 g 3(5)-Amino-5(3)-methylpyrazol werden in 400 ml n-Butanol 5 Stunden am Rückfluß erhitzt. Nach dem Abkühlen, Absaugen, Waschen mit kaltem
    Methanol und Trocknen im Vakuum bei 60°C erhält man 191 g
    7-Hydroxi-2,5-dimethyl-6-n-octylpyrazolo[1,5-a]-pyrimidin vom
    Fp. 199°C.

**25** Ъ)

20

30

35

- b) 7-Chlor-2,5-dimethyl-6-n-octylpyrazolo[1,5-a]-pyrimidin
  190 g des Kondensationsproduktes aus a) werden in 550 ml Phosphoroxitrichlorid 1,5 Stunden am Rückfluß erhitzt. Nach dem Verdampfen des überschüssigen Phosphoroxitrichlorids im Vakuum wird
  der Rückstand mit 500 ml CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> und 500 ml Eiswasser verrührt.
  Die organische Phase wird abgetrennt und dreimal mit je 100 ml
  Eiswasser gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Nach dem
  Filtrieren und Verdampfen des Lösungsmittels im Vakuum isoliert
  man 179 g 7-Chlor-2,5-dimethyl-6-n-octyl-pyrazolo[1,5-a]-pyrimidin als zähe Masse.
- c) 7-Amino-2,5-dimethyl-6-n-octylpyrazolo[1,5-a]-pyrimidin
  179 g des Chlorids aus b) werden mit 1300 ml Ethanol in einen
  2,5 l Autoklav gegeben, 85 g Ammoniak aufgepreßt und 8 Stunden
  bei 150°C bei 30 bar gerührt. Aus dem Reaktionsaustrag isoliert
  man nach Aufkonzentrieren im Vakuum, Anteigen mit 1000 ml Wasser
  Absaugen und Trocknen im Vakuum bei 70°C 133 g 7-Amino-2,5-di-

15.

25

methyl-6-n-octyl-pyrazolo[1,5-a]-pyrimidin vom Fp. 169°C (Verbin-dung 2).

- 2. Herstellung von 7-Amino-6-n-butyl-5-methyl-[1,2,4]triazolo[1,5-a]
  opyrimidin (Verbindung 34)
- 2-Acetyl-n-caprons aure-nitril a) In 500 ml flüssigen Ammoniak bei -60°C gibt man 11,7 g (300 mmol) gepulvertes Natriumamid und setzt danach langsam eine Mischung aus 29,1 g (300 mmol) n-Capronsäurenitril und 26,4 g 10 (300 mmol) Ethylacetat zu. Man rührt 2 Stunden bei -60°C nach, fügt 200 ml Diethylether hinzu und läßt über Nacht auf Raumtemperatur erwärmen, wobei der Ammoniak gasförmig entweicht. Unter Eiskühlung setzt man zuerst Wasser, dann 50 proz. Schwefelsäure zu, bis pH 5 erreicht ist. Die Etherphase trennt man ab, extra-15 hiert die wäßrige Phase zweimal mit Ether, trocknet die vereinigten organischen Phasen und dampft ein. Das zurückbleibende Öl (40 g; 96 % Rohausbeute) wird im Vakuum destilliert. Die bei 52°C/0,4 mbar übergehende Fraktion weist eine gaschromatogra-20 phische Reinheit von über 98 % auf.
  - b) 9,0 g (65 mmol) Nitril aus Beispiel 2a und 5,5 g (65 mmol) 3-Amino-1,2,4-triazol werden in 200 ml Propionsäure 12 Stunden zum Rückfluß erhitzt. Danach läßt man abkühlen und engt auf ein Drittel des ursprünglichen Lösungsvolumens ein. Nach einiger Zeit bildet sich ein Niederschlag, der abfiltriert, mit wenig 2 N NaOH und Wasser gewaschen und aus Ethanol umkristallisiert wird. Ausbeute 8,6 g (65 %), Schmp. 246°C (Verbindung Nr. 34).
- 30 3. Herstellung von 7-Amino-6-n-butyl-2-methyl-5-n-propyl-pyrazolo--[1,5-a]pyrimidin (Verbindung 24)
  - a) 2-n-Butyro-n-capronsäure-nitril
    Wie in Beispiel 2a angegeben, werden 29,1 g (300 mmol) n-Capronsäure-nitril mit 34,8 g (300 mmol) Ethyl-n-butyrat zur Reaktion
    gebracht. Rohausbeute 98 %, Reinausbeute 50 %, Sdp. 94 bis
    95°C/0,2 mbar.
  - b) 10,1 g (60,5 mmol) Nitril aus 3a und 5,80 g (300 mmol)
    3(5)-Amino-5(3)-methyl-pyrazol werden wie in Beispiel 2b beschrieben umgesetzt. Ausbeute 5,0 g (34 %), Schmp. (aus Ethanol)
    167°C (Verbindung Nr. 24).

- 4. Herstellung von 7-Amino-5-methyl-6-[3-(n-nonyl-oxy)-propyl]-[1,2,4]-triazolo[1,5-a]pyrimidin (Verbindung 44)
- a) 2-Acety1-5-(n-nony1-oxy)-valeronitril 35,0 g (156 mmol) 5-(n-Nonyl-oxy)-valeronitril werden unter Was-05 serausschluß und in Inertgasatmosphäre in 500 ml absolutem Tetrahydrofuran vorgelegt, auf -60°C abgekühlt, langsam unter Rühren mit 162 mmol n-Butyllithium in n-Hexan versetzt und anschließend 4 Stunden bei -60°C belassen. Danach tropft man 13,1 g (155 mmol) trockenes Ethylacetat, gelöst in Tetrahydrofuran, zu, 10 rührt 3 Stunden bei -60°C nach und läßt langsam auf Raumtemperatur erwärmen. Unter Eiskühlung wird zunächst Wasser, dann 2 N Salzsäure zugegeben, bis die Lösung pH 4 aufweist. Die sich abscheidende organische Phase wird abgetrennt, mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt. Das zurückbleibende Öl (41 g; 15 99 %) kann ohne weitere Reinigung umgesetzt werden (gaschromatographische Reinheit > 90%).
- 20 20,0 g (75 mmol) Nitril aus Beispiel 4a werden mit 6,30 g
  (75 mmol) 3-Amino-1,2,4-triazol in 300 ml siedender Propionsäure
  16 Stunden zur Reaktion gebracht. Man kühlt ab, trennt vom ausgefallenen Niederschlag ab, engt das Filtrat ein, nimmt in Wasser
  auf, extrahiert mehrmals mit Dichlormethan, trocknet die vereinigten organischen Phasen und dampft ein. Der ölige Rückstand
  ergibt nach Anreiben mit Diethylether 9,0 (36 %) kristalline
  Verbindung Nr. 44 vom Schmp. 167°C.
  - 5. Herstellung von 7-Amino-5-methyl-6-[3-(neopentyl-oxy)-propyl]-[1,2,4]-triazolo[1,5-a]pyrimidin (Verbindung 38):
- a) 7-Hydroxy-5-methyl-6-[3-(neopentyl-oxy)-propyl]-[1,2,4]-triazolo[1,5-a]pyrimidin
  22,0 g (90 mmol) 2-[3-(Neopentyl-oxy)-propyl]-acetessigsäuremethylester und 7,14 g (84,9 mmol) 3-Amino-1,2,4-triazol läßt
  man 21 Stunden in 300 ml siedender Propionsäure reagieren. Nach
  Abkühlen wird eingeengt, in Eiswasser eingerührt, mit 2 N NaOH
  neutralisiert und abgesaugt. Ausbeute 13,5 g (57 %) farblose
  Kristalle mit Schmp. 155 bis 159°C, die ohne weitere Reinigung
  umgesetzt werden.

- b) 7-Chlor-5-methyl-6-[3-(neopentyl-oxy)-propyl]-[1,2,4]triazolo--[1,5-a]pyrimidin
- 11,5 g (41,4 mmol) Produkt aus 5a erhitzt man 8 Stunden in
  330 ml Phosphoroxytrichlorid zum Rückfluß. Nach Abdestillieren
  flüchtiger Bestandteile bleibt ein öliger Rückstand, der in
  Dichlormethan aufgenommen, mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen, getrocknet und eingeengt wird. Es verbleiben 10 g (82 %) eines gelblichen öls, das dünnschichtchromatographisch rein ist.
- c) 10,0 g (33,7 mmol) Produkt aus 5b werden in 100 ml Dioxan gelöst und im Autoklaven mit 6,3 g (370 mmol) Ammoniak 60 Stunden bei 130°C zur Reaktion gebracht. Nach Abkühlen und Entspannen wird der entstandene Niederschlag abgesaugt, in Dichlormethan aufgenommen, dreimal mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt. Man erhält ein farbloses Pulver (Verbindung Nr. 38), Ausbeute 5,5 g (58 %), Schmp. 202°C. Durch Einengen des Dioxan-Filtrats lassen sich weitere 2,5 g Produkt gewinnen.
  - Nach den oben beschriebenen Verfahren können z.B. folgende 7-Amino--azolo[1,5-a]-pyrimidine hergestellt werden:

I,

	Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	R <sup>4</sup>	A	Fp (*C)
10							
	1	n-C <sub>4H9</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	H.	cr4	186
	2	n-C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	н	cr <sup>4</sup>	169
	3	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )-CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	H	CR <sup>4</sup>	159
15	4	n-C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	CH <sub>3</sub>	H	-	N	217
	5	$n-C_{4H_9}-CH(C_{2H_5})-CH_2$	CH <sub>3</sub>	H	-	N	228
	6	C <sub>6H5</sub> -CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	cr <sup>4</sup>	235
	. 7	4-t.C4H9-C6H4-CH2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	cr <sup>4</sup>	214
	_						mehr als
20	8	4-t.C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	-	N	280
	9	$C_{6H_5}-(CH_2)_3$	CH <sub>3</sub>	H	-	N	244
	10	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	CH <sub>3</sub>	H	-	N	251
	11	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	CH <sub>3</sub>	H		N	237
	12	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	CH <sub>3</sub>	H	-	N	209
25	13	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	-	N	193 ·
	14	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-	N	200
	15	n-C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-	N	198
	16	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Ħ	-	N	187
	17	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	n-C4H9	CH 3	Ħ	CR <sup>4</sup>	145
30	18	N-С <sub>3</sub> н <sub>7</sub> сн-сн <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	-	N	209
		CH3					
	19	N-С <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -СН-СН <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	cr <sup>4</sup>	176
		Ċн <sub>З</sub>					
35	20	(H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH-CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	ĊH3	·H	CR <sup>4</sup>	178
	21	n-C <sub>10</sub> H <sub>21</sub>	n-C3H7	H	-	N	152
	22	n-C <sub>10</sub> H <sub>21</sub>	n-C3H7	CH <sub>3</sub>	H	cr <sup>4</sup>	114
	23	N-C <sub>10</sub> H <sub>21</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	-	N	151
40	24	n-C <sub>5</sub> H <sub>9</sub>	n-C3H7	CH <sub>3</sub>	H	cr4	167
	25	n-C4H9	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H		N	186
	26	n-C <sub>12</sub> H <sub>25</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-	cr4	127
	27	n-C <sub>12</sub> H <sub>25</sub>	CH3	н	-	N	209
	28	n-C <sub>10</sub> H <sub>21</sub>	CH <sub>3</sub>	H	-	N	207
			~				

	Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R3	R <sup>4</sup>	A	Fp (*C)
	29	n-C9H <sub>19</sub>	CH <sub>3</sub>	<b>H</b> .	-	N	215
05	30	n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CR <sup>4</sup>	177
	31	n-C9H <sub>19</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	-	N	159
	32	n-C <sub>10</sub> H <sub>21</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	cr <sup>4</sup>	146
	33	4-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -CH <sub>2</sub> -CH(CH <sub>3</sub> )	CH <sub>3</sub>	<b>H</b> .	-	<b>N</b> ·	256
	34	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH3	н	-	N	246
10	35	(n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> )(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )CHCH <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	H	cr <sup>4</sup>	108
	36	$(n-C_3H_7)(C_2H_5)CHCH_2-O-(CH_2)_3$	CH <sub>3</sub>	H	•	N	149
	37	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> CH <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	cr <sup>4</sup>	134
	38	t-C4H9-CH2-O-(CH2)3	CH <sub>3</sub>	н	-	N	202
	39	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	cr4	61 (Zers.)
15		(t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> )(CH <sub>3</sub> )CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	H.	_	N	161
		-0-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>					
	41	(1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> )(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )CH-O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Ħ	<b>-</b> .	N	156
		n-C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	. —	N	97
	43	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH(CH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		H	_	N	156
20		-0-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	•				•
20		n-C <sub>9</sub> H <sub>19</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	CH3	H	_	N	167
		n-C <sub>4H9</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H		N	180
		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	CH <sub>3</sub>	H	_	N	176
		n-C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> -0-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	н	CR4	94
25	47	n-C <sub>9</sub> H <sub>19</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	n-C <sub>3</sub> H		_	N	109
		n-C <sub>6H13</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>		, — Н	_	N	Harz
	4 3 En	O (n-C <sub>4H9</sub> )(C <sub>2H5</sub> )CH-CH <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ); O t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -CH(CH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	H	_	N	154
	30	-0(cm )	···3			-	
	e 1	-0-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	cr <sup>4</sup>	145
21		l n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -0-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	H	CR <sup>4</sup>	122
30	. J	2 t-C <sub>4H9</sub> -CH <sub>2</sub> -CH(CH <sub>3</sub> )-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> - -0-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	ui 3	ong		<b>U</b>	-

Die neuen Wirkstoffe zeigen eine starke fungitoxische Wirksamkeit gegen phytopathogene Pilze, insbesondere aus der Klasse der Phycomyceten. Die neuen Verbindungen sind daher beispielsweise geeignet zur Bekämpfung von Phytophthora infestans an Tomaten und Kartoffeln, Phytophthora parasitica an Erdbeeren, Phytophthora cactorum an Äpfeln, Pseudoperonospora cubensis an Gurken, Pseudoperonospora humuli an Hopfen, Peronospora destructor an Zwiebeln, Peronospora sparsa an Rosen, Peronospora tabacina an Tabak, Plasmopara viticola an Reben, Plasmopara halstedii an Sonnenblumen, Sclerospora macrospora an Mais, Bremia lactucae an Salat, Mucor mucedo an Früchten, Rhizopus nigricans an Rüben sowie von Erysiphe graminis an Ge-

treide, Uncinula necator an Reben, Podophaera leucotricha an Apfeln, Sphaerotheca fuliginea an Rosen, Erysiphe cichoriacearum an Gurken.

Die Wirkstoffe besitzen eine hohe Pflanzenverträglichkeit. Ein Teil der O5 Wirkstoffe zeigt kurative Eigenschaften, d.h. die Anwendung der Mittel kann noch nach erfolgter Infektion der Pflanzen durch die Krankheitserreger vorgenommen werden, um einen sicheren Bekämpfungserfolg zu erzielen.

10 Die fungiziden Mittel enthalten 0,1 bis 95 % (Gewichtsprozent) Wirkstoff, vorzugsweise 0,5 bis 90 %. Die Aufwandmengen liegen je nach Art des gewünschten Effektes zwischen 0,1 bis 5 kg Wirkstoff je ha.

Die Wirkstoffe können auch zusammen mit anderen Wirkstoffen, z.B. Herbiziden, Insektiziden, Wachstumsregulatoren und anderen Fungiziden, oder
auch mit Düngemitteln vermischt ausgebracht werden. In vielen Fällen erhält man bei der Mischung mit Fungiziden auch eine Vergrößerung des fungiziden Wirkungsspektrums; bei einer Anzahl dieser Fungizidmischungen
treten auch synergistische Effekte auf, d.h. die fungizide Wirksamkeit
des Kombinationsproduktes ist größer als die der addierten Wirksamkeiten
der Einzelkomponenten.

Fungizide, die mit den neuen Verbindungen kombiniert werden können, sind beispielsweise:

25

Schwefel,
Dithiocarbamate und deren Derivate, wie
Ferridimethyldithiocarbamat
Zinkdimethyldithiocarbamat

30 Zinkethylenbisdithiocarbamat

Manganethylenbisdithiocarbamat

Mangan-Zink-ethylendiamin-bis-dithiocarbamat

Tetramethylthiuramdisulfide

Ammoniak-Komplex von Zink-(N, N'-ethylen-bis-dithiocarbamat)

35 Ammoniak-Komplex von Zink-(N,N'-propylen-bis-dithiocarbamat)
Zink-(N,N'-propylen-bis-dithiocarbamat)
N,N'-Polypropylen-bis-(thiocarbamoy1)-disulfid

Nitroderivate, wie

Dinitro-(1-methylhepty1)-phenylcrotonat 2-sec.-Butyl-4,6-dinitrophenyl-3,3-dimethylacrylat 2-sec.-Butyl-4,6-dinitrophenyl-isopropylcarbonat 5-Nitro-isophthalsäure-di-isopropylester,

```
heterocyclische Strukturen, wie
   2-Heptadecyl-2-imidazolin-acetat
   2,4-Dichlor-6-(o-chloranilino)-s-triazin
   0,0-Diethyl-phthalimidophosphonothioat
05 5-Amino-1-(bis-(dimethylamino)-phosphinyl)-3-phenyl-1,2,4- triazol)
    2,3-Dicyano-1,4-dithiaanthrachinon
    2-Thio-1,3-dithio-(4,5,6)-chinoxalin
    1-(Butylcarbamoy1)-2-benzimidazol-carbamins auremethylester
    2-Methoxycarbonylamino-benzimidazol
10 2-(Furyl-(2)-benzimidazol
    2-(Thiazoly1-(4)-benzimidazol
    N-(1,1,2,2-Tetrachlorethylthio)-tetrahydrophthalimid
    N-Trichlormethylthio-tetrahydrophthalimid
    N-Trichlormethyl-phthalimid
15 N-Dichlorfluormethylthio-N', N'-dimethyl-N-phenyl-schwefels aurediamid
    5-Ethoxy-3-trichlormethyl-1,2,3-thiadiazol
    2-Rhodanmethylthiobenzthiazol
    1.4-Dichlor-2,5-dimethoxybenzol
    4-(2-Chlorphenylhydrazono)-3-methyl-5-isoxazolon
 20 Pyridin-2-thio-1-oxid
     8-Hydroxychinolin bzw. dessen Kupfersalz
     2,3-Dihydro-5-carboxanilido-6-methyl-1,4-oxathiin
     2,3-Dihydro-5-carboxanilido-6-methyl-1,4-oxathiin-4,4-dioxid
     2-Methyl-5,6-dihydro-4-H-pyran-3-carbons aure-anilid
 25 2-Methyl-furan-3-carbons äureanilid
     2,5-Dimethyl-furan-3-carbons aureanilid
     2,4,5-Trimethy1-furan-3-carbons aureanilid
     2,5-Dimethyl-furan-3-carbonsäurecyclohexylamid
     N-Cyclohexyl-N-methoxy-2,5-dimethyl-furan-3-carbons aureamid
  30 2-Methyl-benzoes aure-anilid
     2-Jod-benzoesäure-anilid
     N-Formyl-N-morpholin-2,2,2-trichlorethylacetal
     Piperazin-1,4-diylbis-(1-(2,2,2-trichlor-ethyl)-formamid
      1-(3,4-Dichloranilino)-1-formylamino-2,2,2-trichlorethan
  35 2,6-Dimethyl-N-tridecyl-morpholin bzw. dessen Salze
      2,6-Dimethyl-N-cyclododecyl-morpholin bzw. dessen Salze
      \verb|N-[3-(p-tert.-Butylphenyl)-2-methylpropyl]-cis-2, 6-dimethylmorpholin|
      N-[3-(p-tert.-Butylphenyl)-2-methylpropyl]-piperidin
      1-[2-(2,4-Dichlorphenyl)-4-ethyl-1,3-dioxolan-2-yl-ethyl]-1H-1,2,4-tri-
  40 azol
      1[2-(2,4-Dichlorphenyl)-4-n-propyl-1,3-dioxolan-2-yl-ethyl]-1-H-1,2,4-tri-
      N-(n-Propyl)-N-(2,4,6-trichlorphenoxyethyl)-N'-imidazol-yl-harnstoff
```

1-(4-Chlorphenoxy)-3,3-dimethyl-1-(1H-1,2,4-triazol-1-yl)-2-butanon
1-(4-Chlorphenoxy)-3,3-dimethyl-1-(1H-1,2,4-triazol-1-yl)-2-butanol
alpha-(2-Chlorphenyl)-alpha-(4-chlorphenyl)-5-pyrimidin-methanol
5-Butyl-2-dimethylamino-4-hyroxy-6-methyl-pyrimidin

05 Bis-(p-chlorphenyl)-3-pyridinmethanol
1,2-Bis-(3-ethoxycarbonyl-2-thioureido)-benzol
1,2-Bis-(3-methoxycarbonyl-2-thioureido)-benzol
2-Cyano-N-(ethylaminocarbonyl)-2-(methoximino)-acetamid

10 sowie verschiedene Fungizide, wie
 Dodecylguanidinacetat
3-(3-(3,5-Dimethy1-2-oxycyclohexyl)-2-hydroxyethyl)-glutaramid
 Hexachlorbenzol
 DL-Methyl-N-(2,6-dimethyl-phenyl)-N-furoyl(2)-alaninat,

feine Verteilung der neuen Wirkstoffe gewährleisten.

DL-N-(2,6-Dimethyl-phenyl)-N-(2'-methoxyacetyl)-alaninmethylester
N-(2,6-Dimethylphenyl)-N-chloracetyl-D,L-2-aminobutyrolacton
DL-N-(2,6-Dimethylphenyl)-N-(phenylacetyl)-alaninmethylester
5-Methyl-5-vinyl-3-(3,5-dichlorphenyl)-2,4-dioxo-1,3-oxazolidin
3-(3,5-Dichlorphenyl(-5-methyl-5-methoxymethyl-1,3-oxazolidin-2,4-diox
3-(3,5-Dichlorphenyl)-1-isopropylcarbamoylhydantoin

N-(3,5-Dichlorphenyl)-1,2-dimethylcyclopropan-1,2-dicarbons äureimid.

Die neuen Wirkstoffe werden beispielsweise in Form von direkt versprühbaren Lösungen, Suspensionen, Emulsionen, auch in Form von hochprozentigen wäßrigen, öligen oder sonstigen Dispersionen, Pasten, Stäubemitteln, Streumitteln, Granulaten durch Versprühen, Verstäuben, Verstreuen, Verstreichen oder Gießen ausgebracht. Die Anwendungsformen richten sich ganz nach den Verwendungszwecken; sie sollten in der Regel möglichst eine

30

Zur Herstellung von direkt oder nach Emulgieren in Wasser verwendbaren Lösungen, Emulsionen, Pasten und Öldispersionen kommen Mineralölfraktionen von mittlerem bis hohem Siedepunkt, wie Kerosin oder Dieselöl, ferner Kohlenteeröle usw., sowie Öle pflanzlichen oder tierischen Ursprungs, aliphatische, cyclische oder aromatische Kohlenwasserstoffe, zum Beispiel Benzol, Toluol, Xylol, Paraffin, Tetrahydronaphthalin, alkylierte Naphthaline oder deren Derivate z.B. Methanol, Ethanol, Propanol, Butanol, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Cyclohexanol, Cyclohexanon, Chlorbenzol, Isophoron usw., stark polare Lösungsmittel, wie z.B. Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon, Wasser usw. in Betracht.

WHBrige Anwendungsformen können aus Emulsionskonzentraten, Pasten oder netzbaren Pulvern (Spritzpulvern), Öldispersionen durch Zusatz von Wasser bereitet werden. Zur Herstellung von Emulsionen, Pasten oder Öldispersionen können die Substanzen als solche oder in einem Öl oder Lösungspersionen können die Substanzen als solche oder in einem Öl oder Lösungsmittel gelöst, mittels Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel in Wasser homogenisiert werden. Es können aber auch aus wirksamer Substanz, Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel und eventuell Lösungsmittel oder Öl bestehende Konzentrate hergestellt werden, die zur Verdünnung mit Wasser geeignet sind.

10

Als oberflächenaktive Stoffe kommen Alkali-, Erdalkali-, Ammoniumsalze von Ligninsulfonsäure, Naphthalinsulfonsäuren, Phenolsulfonsäure, Alkylarylsulfonate, Alkylsulfonate, Alkylsulfonate, Alkali- und Erdalkalisalze der Dibutylnaphthalinsulfonsäure, Laurylethersulfat, Fettalkoholsulfate, fettsaure Alkali- und Erdalkalisalze, Salze sulfatierter Hexadecanole, Heptadecanole, Octadecanole, Salze von sulfatiertem Fettalkoholglykolether, Kondensationsprodukte von sulfoniertem Naphthalin und Naphthalinderivaten mit Formaldehyd, Kondensationsprodukte des Naphthalins bzw. der Naphthalinsulfonsäuren mit Phenol und Formaldehyd, Polyoxyethylen-octylphenolether, ethoxyliertes Isooctylphenol, Octylphenol, Nonylphenol, Alkylphenolpolyglykolether, Tributylphenylpolyglykolether, Alkylarylpolyetheralkohole, Isotridecylalkohol, Fettalkoholethylenoxid-Kondensate, ethoxyliertes Rizimusöl, Polyoxyethylenalkylether, ethoxyliertes Polyoxypropylen, Laurylalkoholpolyglykoletheracetal, Sorbitester, Lignin, Sulfitablaugen und Methylcellulose in Betracht.

Pulver, Streu- und Stäubemittel können durch Mischen oder gemeinsames Vermahlen der wirksamen Substanzen mit einem festen Trägerstoff hergestellt werden.

30

Granulate, z.B. Umhüllungs-, Imprägnierungs- und Homogengranulate, können durch Bindung der Wirkstoffe an feste Trägerstoffe hergestellt werden. Feste Trägerstoffe sind z.B. Mineralerden wie Silicagel, Kieselsäuren, Kieselgele, Silikate, Talkum, Kaolin, Attaclay, Kalkstein, Kreide,

35 Talkum, Bolus, Löß, Ton, Dolomit, Diatomeenerde, Calcium- und Magnesium-sulfat, Magnesiumoxid, gemahlene Kunststoffe, Düngemittel, wie z.B. Ammoniumsulfat, Ammoniumphosphat, Ammoniumnitrat, Harnstoffe und pflanzliche Produkte, wie Getreidemehle, Baumrinden-, Holz- und Nußschalenmehl, Cellulosepulver und andere feste Trägerstoffe.

### Beispiele für solche Pflanzenschutzmittel-Zubereitungen sind:

- Man vermischt 90 Gewichtsteile der Verbindung des Beispiels 1 mit 100 Gewichtsteilen N-Methylpyrrolidon und erhält eine Lösung, die zur Anwendung in Form kleinster Tropfen geeignet ist.
- II. 20 Gewichtsteile der Verbindung des Beispiels 2 werden in einer Mischung gelöst, die aus 80 Gewichtsteilen Xylol, 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 8 bis 10 Mol Ethylenoxid an 1 Mol ölsäure-N-monoethanolamid, 5 Gewichtsteilen Calciumsalz der Doedecylbenzolsulfonsäure und 5 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricimusöl besteht. Durch Ausgießen und feines Verteilen der Lösung in Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion.
- III. 20 Gewichtsteile der nach Beispiel 1 erhältlichen Verbindung werden in einer Mischung gelöst, die aus 30 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 30 Gewichtsteilen Isobutanol, 20 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch Eingießen und Verrühren der Lösung in Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion.
- IV. 20 Gewichtsteile der nach Beispiel 2 erhältlichen Verbindung werden in einer Mischung gelöst, die aus 25 Gewichtsteilen Cyclohexanol,
   65 Gewichtsteilen einer Mineralölfraktion vom Siedepunkt 210 bis 280°C und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricipusöl besteht. Durch Eingießen und Verrühren der Lösung in Wasser, erhält man eine wäßrige Dispersion.
- V. 20 Gewichtsteile der nach Beispiel 1 erhältlichen Verbindung werden mit 3 Gewichtsteilen des Natriumsalzes der Diisobutylnaphthalin-alpha-sulfonsäure, 17 Gewichtsteilen des Natriumsalzes einer Ligninsulfonsäure aus einer Sulfitablauge und 60 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel gut vermischt und in einer Hammermühle vermahlen. Durch feines Verteilen der Mischung in Wasser erhält man eine Spritzbrühe.
- VI. 5 Gewichtsteile der nach Beispiel 2 erhältlichen Verbindung werden mit 95 Gewichtsteilen feinteiligem Kaolin innig vermischt. Man erhält auf diese Weise ein Stäubemittel, das 5 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.

1977 1971 - 1971

05

- VII. 30 Gewichtsteile der nach Beispiel I erhältlichen Verbindung werden mit einer Mischung aus 92 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel und 8 Gewichtsteilen Paraffinöl, das auf die Oberfläche dieses Kieselsäuregels gesprüht wurde, innig vermischt. Man erhält auf diese Weise eine Aufbereitung des Wirkstoffs mit guter Haftfähigkeit.
- VIII. 40 Gewichtsteile der nach Beispiel 2 erhältlichen Verbindung werden mit 30 Teilen Natriumsalz eines Phenolsulfonsäure-Harnstoff-Form-aldehyd-Kondensates, 2 Teilen Kieselgel und 48 Teilen Wasser innig vermischt. Man erhält eine stabile wäßrige Dispersion.
- IX. 20 Teile der nach Beispiel 1 erhältlichen Verbindung werden mit 2 Teilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure, 8 Teilen Fett-alkoholpolyglykolether, 2 Teilen Natriumsalz eines Phenolsulfonsäure-harnstoff-formaldehyd-Kondensates und 68 Teilen eines paraffinischen Mineralöls innig vermischt. Man erhält eine stabile ölige Dispersion.
- 20 Die folgenden Versuche belegen die biologische Wirkung der neuen Verbindungen.

#### Versuch 1

25

Wirksamkeit gegen Plasmopara viticola

- Blätter von Topfreben der Sorte "Müller-Thurgau" werden mit wäßriger Spritzbrühe, die 80 % Wirkstoff und 20 % Emulgiermittel in der Trockensubstanz enthält, besprüht. Um die Wirkungsdauer der Wirkstoffe beurteilen zu können, werden die Pflanzen nach dem Antrocknen des Spritzbelages 10 Tage im Gewächshaus aufgestellt. Erst dann werden die Blätter mit einer Zoosporenaufschwemmung von Plasmopara viticola (Rebenperonospora) infiziert. Danach werden die Reben zunächst für 16 Stunden in einer wasserdampfgesättigten Kammer bei 24°C und anschließend für 8 Tage in einem Gewächshaus mit Temperaturen zwischen 20 und 30°C aufgestellt. Nach dieser Zeit werden die Pflanzen zur Beschleunigung des Sporangienträgerausbruches abermals für 16 Stunden in der feuchten Kammer aufgestellt. Dann erfolgt die Beurteilung des Ausmaßes des Pilzausbruches auf den Blattunterseiten.
- 40 Das Ergebnis des Versuches zeigt, daß beispielsweise bei der Anwendung als 0,05 oder 0,025 Zige Wirkstoffbrühe die Wirkstoffe 1, 2, 3, 4, 5, 9, 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21, 22, 25, 26, 28, 29, 30, 31 und 32 eine bessere fungizide Wirkung (beispielsweise 97 %) zeigen als

0.2. 0050/36770

die bekannten Wirkstoffe 7-Amino-6-phenyl-(1,2,4-triazolo)-[1,5-a]-pyrimidin (A) und 7-Amino-2-methyl-6-phenyl-pyrazolo-[1,5-a]-pyrimidin (B) (beispielsweise 30 %).

### 05 Versuch 2

Wirksamkeit gegen Phytophthora infestans an Tomaten

Blätter von Topfpflanzen der Sorte "Große Fleischtomate" werden mit wäßriger Spritzbrühe, die 80 % Wirkstoff und 20 % Emulgiermittel in der

10 Trockensubstanz enthält, besprüht. Nach dem Antrocknen des Spritzbelages werden die Blätter mit einer Zoosporenaufschwemmung des Pilzes Phytophthora infestans infiziert. Die Pflanzen werden dann in einer wasserdampfgesättigten Kammer bei Temperaturen zwischen 16 und 18°C aufgestellt. Nach 5 Tagen hat sich die Krankheit auf den unbehandelten, jedoch infizierten Kontrollpflanzen so stark entwickelt, daß die fungizide Wirksamkeit der Substanzen beurteilt werden kann.

Das Ergebnis des Versuches zeigt, daß beispielsweise bei der Anwendung als 0,025 % Wirkstoffbrühe die Wirkstoffe 4, 5, 10, 11, 13, 14, 15, 20 16, 18, 19, 20, 21, 25, 29, 33, 36, 40, 41, 48 und 49 eine bessere fungizide Wirkung zeigten (beispielsweise 90 %) als die bekannten Wirkstoffe A und N-Trichlormethylthio-tetrahydrophthalimid (beispielsweise 60 %).

# Patentansprüche

1. 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidine der Formel

05

$$\begin{array}{c}
R^1 \\
N \\
N \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N \\
N \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^3 \\
1
\end{array}$$

10

15

worin

R<sup>1</sup> gegebenenfalls durch Alkoxi oder Halogen substituiertes Alkyl oder im Aryl gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxi oder Halogen substituiertes Arylalkyl,

R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl,

A ein Stickstoffatom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei

R4 die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat.

20 2. Fungizides Mittel, gekennzeichnet durch einem Gehalt an einem 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidin der Formel

25

30 worin

- R<sup>1</sup> gegebenenfalls durch Alkoxi oder Halogen substituiertes Alkyl oder im Aryl gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxi oder Halogen substituiertes Arylalkyl,
- R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl,

A ein Stickstoffatom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei

R4 die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat.

3. Fungizides Mittel enthaltend einen festen oder flüssigen Trägerstoff und Aminoazolopyrimidin der Formel

40

worin

10 R<sup>1</sup> gegebenenfalls durch Alkoxi oder Halogen substituiertes Alkyl oder im Aryl gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxi oder Halogen substituiertes Arylalkyl,

R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl,

A ein Stickstoffatom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei

15 R<sup>4</sup> die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat.

4. Verfahren zur Bekämpfung von Pilzen, dadurch gekennzeichnet, daß man die Pilze oder die vor Pilzbefall zu schützenden Materialien, Pflanzen, Boden oder Saatgüter behandelt mit einer fungizid wirksamen Menge eines Aminoazolopyrimidins der Formel

worin

30 R<sup>1</sup> gegebenenfalls durch Alkoxi oder Halogen substituiertes Alkyl oder im Aryl gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxi oder Halogen substituiertes Arylalkyl,

R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl,

A ein Stickstoffatom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei

35 R4 die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat.

5. Verfahren zur Herstellung von 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidinen der Formel

40

20

.....

o5

$$R^{1}$$
 $N^{H_{2}}$ 
 $N^{N_{2}}$ 
 $N^{2}$ 
 $N^{N_{2}}$ 
 $N^{N_{2}}$ 
 $N^{N_{2}}$ 
 $N^{N_{2}}$ 
 $N^{N_{2}}$ 

worin

10 R<sup>1</sup> gegebenenfalls durch Alkoxi oder Halogen substituiertes Alkyl oder im Aryl gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxi oder Halogen substituiertes Arylalkyl,

R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl,

A ein Stickstoffatom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei

R<sup>4</sup> die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat,

dadurch gekennzeichnet, daß man einen substituierten ß-Ketoester der Formel II

20

15

$$R^1 \xrightarrow{0 \text{ or}^5} R^2$$

25

in der

 $\mathbb{R}^1$  und  $\mathbb{R}^2$  die oben genannten Bedeutungen haben und  $\mathbb{R}^5$  für einen niederen Alkylrest steht, mit einem Aminoazol der Formel III

30

$$R^3$$
 $R^3$ 
 $R_2^N$ 
 $R_3^N$ 
 $R_4^N$ 

35

in welcher A,  $\mathbb{R}^3$  und  $\mathbb{R}^4$  die oben angegebenen Bedeutungen haben, zu Kondensationsprodukten der Formel  $\mathbb{V}$ 

os 
$$R^1$$
  $N$   $N$   $A$   $R^3$   $V$ 

in welcher R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und A die im Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen 10 haben, umsetzt und diese Kondensationsprodukte der Formel V nach Halogenierung der Hydroxigruppe mit Ammoniak umsetzt.

6. Verfahren zur Herstellung von 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidinen der Formel

worin

15

25

30

R<sup>1</sup> gegebenenfalls durch Alkoxi oder Halogen substituiertes Alkyl oder im Aryl gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxi oder Halogen substituiertes Arylalkyl,

R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl,

A ein Stickstoffatom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei

R<sup>4</sup> die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat,

dadurch gekennzeichnet, daß man ein substituiertes Alkylcyanid der Formel

 $\begin{array}{c} R^{1}\text{-CH-CN} \\ C=0 & \text{VI}, \\ R^{2} \end{array}$ 

40 in der  $\mathbb{R}^1$  und  $\mathbb{R}^2$  die oben genannte Bedeutung haben, mit einem Aminoazol der Formel

in welcher A,  $\mathbb{R}^3$  und  $\mathbb{R}^4$  die oben angegebenen Bedeutungen haben, umsetzt.

10

05

## Patentansprüche

1. Fungizides Mittel, gekannzeichnet durch einen Gahalt an einem 7-Amino--azolo[1,5-a]-pyrimidin der Formel

05

10

$$R^{1}$$
 $N^{1}$ 
 $N^{2}$ 
 $N^{2}$ 
 $N^{3}$ 
 $N^{2}$ 
 $N^{3}$ 
 $N^{2}$ 
 $N^{3}$ 
 $N^{2}$ 
 $N^{3}$ 
 $N^{4}$ 
 $N^{4$ 

worin

R<sup>1</sup> gegebenenfalls durch Alkoxi oder Halogen substituiertes Alkyl oder im Aryl gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxi oder Halogen substituiertes Arylalkyl,

R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl,

A ein Stickstoffatom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei

R4 die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat.

20

15

 Fungizides Mittel enthaltend einen festen oder flüssigen Trägerstoff und Aminoazolopyrimidin der Formel

25

30

35

worin

Rl gegebenenfalls durch Alkoxi oder Halogen substituiertes Alkyl oder im Aryl gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxi oder Halogen substituiertes Arylalkyl,

R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl,

A ein Stickstoffatom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei

- R<sup>4</sup> die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat.
- 3. Verfahren zur Bekämpfung von Pilzen, <u>dadurch gekennzeichnet</u>, daß man die Pilze oder die vor Pilzbefall zu schützenden Materialien, Pflanzen, Boden oder Saatgüter behandelt mit einer fungizid wirksamen Menge eines Aminoazolopyrimidins der Formel

O.Z. G050/36770 AT

05

$$\begin{array}{c}
R^{1} \\
N \\
N \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N \\
N \\
N
\end{array}$$

worin

10 R<sup>1</sup> gegebenenfalls durch Alkoxi oder Halogen substituiertes Alkyl oder im Aryl gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxi oder Halogen substituiertes Arylalkyl,

R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl,

A ein Stickstoffatom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei

15 R<sup>4</sup> die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat.

4. Verfahren zur Herstellung von 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidinen der Formel

20

$$R^1$$
 $N^{H_2}$ 
 $N^{N_2}$ 
 $N^{N_3}$ 
 $N^{N_4}$ 
 $N^{N_4}$ 

25

30

worin

- R<sup>1</sup> gegebenenfalls durch Alkoxi oder Halogen substituiertes Alkyl oder im Aryl gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxi oder Halogen substituiertes Arylalkyl,
- R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl,
- A ein Stickstoffatom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei
- R<sup>4</sup> die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat,
- 35 <u>dadurch gekennzeichnet</u>, daß man einen substituierten ß-Ketoester der Formel II

1.5

...

in der R1 und  $R^2$  die oben genannten Bedeutungen haben und  $R^5$  für einen niederen Alkylrest steht, mit einem Aminoazol der Formel III

 $H_{2}N \longrightarrow \mathbb{R}^{3}$   $H_{2}N \longrightarrow \mathbb{R}^{3}$   $H_{3}N \longrightarrow \mathbb{R}^{3}$   $H_{3}N \longrightarrow \mathbb{R}^{3}$ 

20 in welcher A, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, zu Kondensationsprodukten der Formel V

in welcher R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und A die im Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben, umsetzt und diese Kondensationsprodukte der Formel V nach Halogenierung der Hydroxigruppe mit Ammoniak umsetzt.

5. Verfahren zur Herstellung von 7-Amino-azolo[1,5-a]-pyrimidinen der 35 Formel

 $R^{1} \xrightarrow{N^{N}} R^{3}$   $R^{2} \xrightarrow{N^{N}} R^{3}$   $R^{3} \xrightarrow{N^{N}} R^{3}$ 

worin

05

15

20

R<sup>1</sup> gegebenenfalls durch Alkoxi oder Halogen substituiertes Alkyl oder im Aryl gegebenenfalls durch Alkyl, Alkoxi oder Halogen substituiertes Arylalkyl,

R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> Wasserstoff oder Alkyl,

A ein Stickstoffatom oder eine CR4-Gruppe bedeutet, wobei

R4 die Bedeutung Wasserstoff, Alkyl oder Halogen hat,

dadurch gekennzeichnet, daß man ein substituiertes
Alkylcyanid der Formel

R<sup>1</sup>-CH-CN C=O VI,

in der

 $\mathbb{R}^1$  und  $\mathbb{R}^2$  die oben genannte Bedeutung haben, mit einem Amino-azol der Formel

 $H_2N \longrightarrow N$ 

in welcher A, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> die oben angegebenen Bedeutungen
30 haben, umsetzt.

